(19)日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平5-239069

(43)公開日 平成5年(1993)9月17日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup>		識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
C 0 7 F	5/04	С	7457—4H		
C 0 9 K	19/40		7457-4H		
	19/42		7457—4H		
G 0 2 F	1/13	5 0 0			

審査請求 未請求 請求項の数33(全 64 頁)

		番箕網水 木網水 網水場の数33(宝 04 貝)
(21)出願番号	特顯平4-75987	(71)出願人 000001007 キヤノン株式会社
(22)出願日	平成4年(1992)2月28日	東京都大田区下丸子3丁目30番2号 (72)発明者 山田 容子
		東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャ ノン株式会社内
		(72)発明者 滝口 隆雄
		東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャ ノン株式会社内
		(72)発明者 岩城 孝志
		東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャ ノン株式会社内
		(74)代理人 弁理士 渡辺 徳廣
		最終頁に続く

(54)【発明の名称】 液晶性化合物、これを含む液晶組成物、それを有する液晶素子、それらを用いた表示方法および (57)【要約】 表で基準)

【目的】 応答速度が速く、その応答速度の温度依存性 を軽減させるのに効果的な液晶性化合物、これを含む液 晶組成物、及び該液晶組成物を使用する液晶素子並びに それらを用いた表示方法及び表示装置を提供する。

## 【構成】 下記一般式

で表わされる液晶性化合物、該液晶性化合物の少なべとも1種を含有する液晶組成物、及び該液晶組成物を1対の電極基板間に配置してなる液晶素子ならびにそれらを用いた表示方法および表示装置。

- 1		
•-		

#### 【特許請求の範囲】

合物。

【請求項1】 下記一般式(I)で表わされる液晶性化

【化1】

$$R^{1}-CH_{2}-OB-OY^{1}-A^{1}-R^{2}$$
 (I)

(ただし、上記式 (I) 中、R<sup>1</sup> , R<sup>2</sup> は炭素原子 数が1~18である直鎖状または分岐状のアルキル基で あり、該アルキル基中の1個または2個以上のメチレン

基は、ヘテロ原子が隣接しない条件において、

【化2】

で置きかわっても良い。Y<sup>1</sup> は単結合,

【化3】

$$-CO-, -OC-, -CH_2O-, -OCH_2-OCH_2-OCH_2$$

の中から選ばれ、A<sup>1</sup>

の中から選ばれる。ここでX<sup>1</sup>, X<sup>2</sup> H, F, CF<sub>3</sub> , CH<sub>3</sub>, CNの中から選ばれるがX  $^{1}$  と $X^{2}$  が同時にHであることは無い。ただし、Yが単結合,

【化5】

- OC −, - OCH₂ -【化7】

であっても良い。)

【請求項2】 前記一般式 (Ia) で表わされる液晶示

(ただし、上記式中、 $R^1$  ,  $R^2$  は炭素原子数が 1~18である直鎖状または分岐状のアルキル基であり、 該アルキル基中の1個または2個以上のメチレン基はへ テロ原子が隣接しない条件において、 【化9】

-CO-,  $-CH_2O-$ ,  $-CH_2O-$ の中から選ばれ、A<sup>3</sup> 【化14】

の中から選ばれる。ここで $X^1$ ,  $X^2$  はそれぞれ H, F,  $CF_3$  ,  $CH_3$ , CNの中から選ばれるが、  $X^1$  と $X^2$  が同時にHであることは無い。ただし、 Y² が

【化15】

であってもよい。)

v.)

【請求項4】 前記一般式(I)で示される化合物にお いて、R<sup>1</sup>が以下の(i)~(iii)及び(v)、R<sup>2</sup> が(i)~(v)の中から選ばれる請求項1記載の液晶 性化合物。

(i)  $-G^1-C_wH_{2w+1}-n$ (wは1~17の整数)

(iii)

(rは0~7の整数であり、sは0または1、tは1~ 14の整数である。また、光学活性であってもよい。) 【化19】

(iv)  $-G^2-CH_2\dot{C}HC_0H_{20+1}$ (uは1~16の整数である。光学活性であってもよ

【請求項5】 前記一般式 (Ia) で示される化合物に おいて、R<sup>1</sup>が以下の(i)~(i i i)及び(v)、  $R^2$ が(i)~(v)の中から選ばれる請求項2記載の 液晶性化合物。

(i)  $-G^1-C_wH_{2w+1}-n$ (wは1~17の整数) 【化22】

> (iii) CH<sub>3</sub>  $-G^{1}$   $\leftarrow$   $CH_{2}$   $\rightarrow_{r}$   $\dot{C}H$   $\leftarrow$   $CH_{2}$   $\rightarrow_{s}$  O  $-C_{t}H_{2t+1}$ 【化25】

【化23】

(v)

【化26】

(rは0~7の整数であり、sは0または1、tは1~ 14の整数である。また、光学活性であってもよい。) 【化24】

(iv) – G² – CH₂ĊHCսH₂ս+ւ (uは1~16の整数である。光学活性であってもよ w.)

 $G^2$ ti -O - stit -CO - stic -stic -stic

【請求項6】 前記一般式 (Ib) で示される化合物に おいて、R<sup>1</sup>が以下の(i)~(i i i)及び(v)、

 $R^2$ が(i)~(v)の中から選ばれる請求項3記載の 液晶性化合物。

【化17】

CH<sub>3</sub> (ii)  $-G^1 \leftarrow CH_2 \rightarrow_{\overline{m}} \dot{C}H - C_nH_{2n+1}$ (mは0~7の整数であり、nは1~9の整数である。 また、光学活性であってもよい。) 【化18】

 $-G^{1}$   $\leftarrow$   $CH_{2}$   $\rightarrow_{r}$   $\dot{C}H$   $\leftarrow$   $CH_{2}$   $\rightarrow_{s}$  O  $-C_{t}H_{2t+1}$ 【化20】

> CF<sub>8</sub> (v)  $-G^{1}$ — $(CH_{2})_{p}$   $\dot{C}HC_{0}H_{2q+1}$  (pは1または2であり、qは1~14の整数である。 また、光学活性であってもよい。) 【化21】

CH (ii)  $-G^1 - (CH_2)_{\overline{m}} \dot{C}H - C_nH_{2n+1}$ (mは0~7の整数であり、nは1~9の整数である。 また、光学活性であってもよい。)

CF<sub>3</sub>

 $-G^1 - (CH_2)_p \dot{C}HC_qH_{2q+1}$ 

(pは1または2であり、qは1~14の整数である。

また、光学活性であってもよい。)

<b>.</b> -					
•					
				-	

(i)  $-G^{1}-C_{w}H_{2w+1}-n$ (wは1~17の整数) 【化27】 (mは0~7の整数であり、nは1~9の整数である。 また、光学活性であってもよい。) 【化28】

(ii) 
$$CH_s$$

$$-G^1 - (CH_s - \frac{1}{m}CH - C_nH_{2n+1})$$
(iii)

 $-G^{1} - (CH_{2})_{T} CH - (CH_{2})_{S} O - C_{1}H_{2i+1}$ 

 $(rk0 \sim 7$ の整数であり、sk0または1、 $tk1 \sim 14$ の整数である。また、光学活性であってもよい。) 【化29】

(v) 
$$CF_{3}$$
 |  $-G^{1}$   $+(CH_{2})_{p}$   $CHC_{q}H_{2q+1}$  (pは1または2であり、qは1~14の整数である。また、光学活性であってもよい。)

CH.

【化30】

$$G^2$$
ti  $-0 t$ ti  $-C0 t$ 

【請求項7】 請求項1記載の液晶性化合物を少なくとも一種を含有することを特徴とする液晶組成物。

【請求項8】 一般式(I)で示される液晶性化合物を 前記液晶組成物に対して1~80重量%含有する請求項 7記載の液晶組成物。

【請求項9】 一般式(I)で示される液晶性化合物を 前記液晶組成物に対して1~60重量%含有する請求項 7記載の液晶組成物。

【請求項10】 一般式 (I) で示される液晶性化合物 を前記液晶組成物に対して1~40重量%含有する請求 項7記載の液晶組成物。

【請求項11】 前記液晶組成物がカイラルスメクチック相を有する請求項7記載の液晶組成物。

【請求項12】 請求項7記載の液晶組成物を一対の電 極基板間に配置してなることを特徴とする液晶素子。

【請求項13】 前記電極基板上に配向制御層が設けら

れている請求項12記載の液晶素子。

【請求項14】 前記配向制御層がラビング処理された 層である請求項13記載の液晶素子。

【請求項15】 液晶分子の配列によって形成されたらせんが解除された膜厚で前記一対の電極基板を配置する 請求項12記載の液晶素子。

【請求項16】 前記請求項12記載の液晶素子を有する表示装置。

【請求項17】 さらに液晶素子の駆動回路を有する請求項16記載の表示装置。

【請求項18】 さらに光源を有する請求項16記載の表示装置。

【請求項19】 下記一般式(I)で表わされる液晶性 化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物を用いた 表示方法。

【化32】

$$R^{1}-CH_{2} \longrightarrow P \longrightarrow Y^{1}-A^{1}-R^{2}$$
 (1)

(ただし、上記式 (I) 中、 $R^1$  ,  $R^2$  は炭素原子数が  $1\sim 18$  である直鎖状または分岐状のアルキル基であり、該アルキル基中の 1 個または 2 個以上のメチレン

基は、ヘテロ原子が隣接しない条件において、 【化33】

$$-O-$$
,  $-C-$ ,  $-S-$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C\equiv C-$ ,  $-CH-$ ,  $O$   $CH_3$   $-CH-$ ,  $-CH-$ 

H, F, CF<sub>3</sub> , CH<sub>3</sub>, CNの中から選ばれるがX  $^{1}$  と $X^{2}$  が同時にHであることは無い。ただし、Y<sup>1</sup> が単結合,

【化36】

【化38】

であっても良い。)

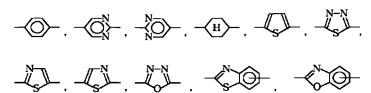
【請求項20】 下記一般式 (Ia) で表わされる液晶 性化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物を用い

(I a)

(ただし、上記式中、 $\mathbf{R^1}$  ,  $\mathbf{R^2}$  は炭素原子数が  $\mathbf{1}$ ~18である直鎖状または分岐状のアルキル基であり、 該アルキル基中の1個または2個以上のメチレン基はへ テロ原子が隣接しない条件において、 【化40】

で置換してもよい。A<sup>2</sup> は

【化41】



の中から選ばれる。)

【請求項21】 下記一般式(Ib)で表わされる液晶 性化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物を用い

【化42】

$$R^{1} - CH_{2} - OB - OP - Y^{2} - A^{3} - R^{2}$$
 (I b)

(ただし、上記式中、R<sup>1</sup> , R<sup>2</sup> は炭素原子数が1 ~18である直鎖状または分岐状のアルキル基であり、 該アルキル基中の1個または2個以上のメチレン基はへ テロ原子が隣接しない条件において、 【化43】

$$-O-$$
,  $-C-$ ,  $-S-$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C\equiv C-$ ,  $-CH-$ ,  $O$ 
 $CF_3$   $CN$   $CH_3$ 
 $-CH-$ ,  $-CH-$ ,  $-C-$ 

で置換してもよい。Y²は

【化44】

$$-CO-$$
,  $-CH_2O-$ ,  $-CH_2O-$ ,  $-CCH_2-$ 

の中から選ばれ、A<sup>3</sup>

【化45】

$$- \bigcirc \stackrel{N}{\searrow} \stackrel{}{\longrightarrow} \stackrel{$$

の中から選ばれる。ここで $X^1$ ,  $X^2$  はそれぞれ

H, F, CF<sub>3</sub> , CH<sub>3</sub>, CNの中から選ばれるが、  $X^1$  と $X^2$  が同時にHであることは無い。ただし、 Y² n'

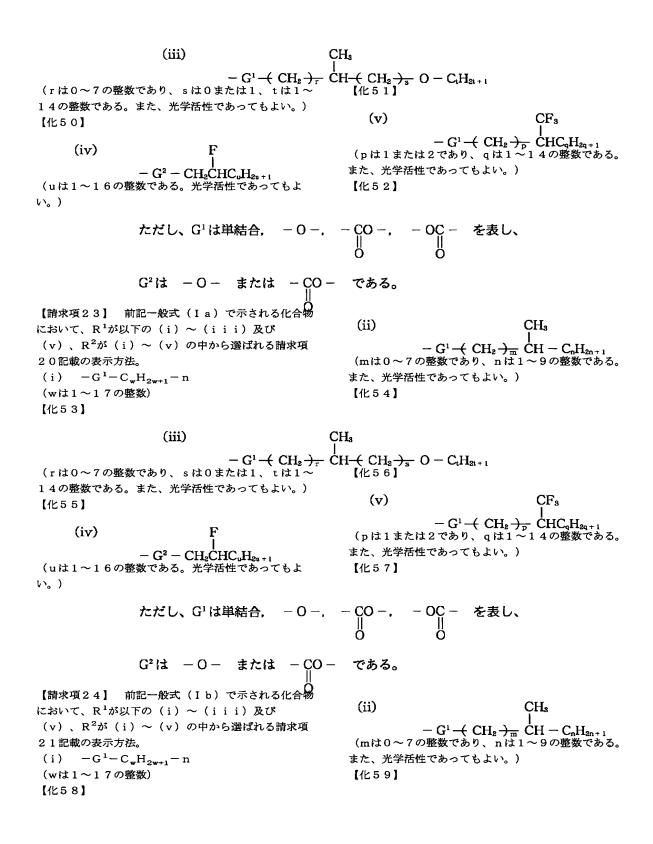
【化46】

【化47】

【請求項22】 前記一般式(I)で示される化合物に おいて、R<sup>1</sup>が以下の(i)~(iii)及び(v)、  $R^2$ が(i)  $\sim$  (v) の中から選ばれる請求項19記載 の表示方法。

(ii) CH<sub>3</sub>  $-G^1$   $\leftarrow$   $CH_2$   $\rightarrow_m$  CH  $-C_nH_{2n+1}$  (mは0~7の整数であり、nは1~9の整数である。 また、光学活性であってもよい。) 【化49】

-				
-				



(iii) CH<sub>3</sub>  $-G^{1}-(CH_{2})_{r}$   $\dot{C}H-(CH_{2})_{s}$   $O-C_{t}H_{2t+1}$ 【化61】

(rは0~7の整数であり、sは0または1、tは1~ 14の整数である。また、光学活性であってもよい。) 【化60】

 $\begin{array}{c} F \\ \mid \\ - G^2 - CH_2CHC_uH_{2u+1} \end{array}$ (iv) (uは1~16の整数である。光学活性であってもよ い。)

(v)  $CF_s$  $-G^{1}$   $-(CH_{2})_{p}$   $\dot{C}HC_{q}H_{2q+1}$  (pは1または2であり、qは1~14の整数である。 また、光学活性であってもよい。) 【化62】

$$G^2$$
は  $-O-$  または  $-CO-$  である。

【請求項24】 一般式(I)で示される液晶性化合物 を前記液晶組成物に対して1~80重量%含有する請求 項19記載の表示方法。

【請求項25】 一般式(I)で示される液晶性化合物 を前記液晶組成物に対して1~60重量%含有する請求 項19記載の表示方法。

【請求項26】 一般式(I)で示される液晶性化合物 を前記液晶組成物に対して1~40重量%含有する請求 項19記載の表示方法。

【請求項27】 前記液晶組成物がカイラルスメクチッ ク相を有する請求項19記載の表示方法。

【請求項28】 前記液晶組成物を電気的に駆動して表 示を行う請求項27記載の表示方法。

【請求項29】 下記一般式(I)で表わされる液晶性 化合物の少なくとも1種を含有する液晶組成物を一対の 電極基板間に配置してなる液晶素子を用いた表示方法。 【化63】

$$R^{1}-CH_{2} - OB - V^{1}-A^{1}-R^{2}$$
 (I)

(ただし、上記式 (I) 中、 $R^1$ ,  $R^2$  は炭素原子数が 1~18である直鎖状または分岐状のアルキル基であ り、該アルキル基中の1個または2個以上のメチレン基 は、ヘテロ原子が隣接しない条件において、

【化64】

 $-CO-, -OC-, -CH_2O-, -OCH_2-$ 

の中から選ばれ、A1 は

【化66】

の中から選ばれる。ここで $X^1$ ,  $X^2$  はそれぞれH, F,  $CF_3$ ,  $CH_3$ , CNの中から選ばれるが $X^1$  と $X^2$  が同時にHであることは無い。ただし、 $Y^1$  が単結合.

【化67】

【化68】

であっても良い。)

【請求項30】 前記電極基板上にさらに配向制御層が 設けられている請求項29記載の表示方法。

【請求項31】 前記配向制御層がラビング処理された 層である請求項30記載の表示方法。

【請求項32】 液晶分子の配列によって形成されたらせんが解除された膜厚で前記一対の電極基板を配置する 請求項29記載の表示方法。

【請求項33】 前記液晶組成物を電気的に駆動して表示を行う請求項32記載の表示方法。

### 【発明の詳細な説明】

## [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規な液晶性化合物、それを含有する液晶組成物およびそれを使用した液晶素子並びに表示装置に関し、さらに詳しくは電界に対する 応答特性が改善された新規な液晶組成物、およびそれを使用した液晶表示素子や液晶一光シャッター等に利用される液晶素子並びに該液晶素子を表示に使用した表示装置に関するものである。

#### [0002]

【従来の技術】従来より、液晶は電気光学素子として種々の分野で応用されている。現在実用化されている液晶素子はほとんどが、例えばエム シャット (M. Schadt) とダブリュ ヘルフリッヒ (W. Helfrich) 著 "アプライド フィジックス レターズ" ("Applied Physics Letters") Vo. 18, No. 4 (1971. 2. 15) P. 127~128の"Voltage Dependent Optical Activity of a Twisted Nematic Liquid Cr

y (tal"に示されたTN (Twisted Nem atic)型の液晶を用いたものである。

【0003】これらは、液晶の誘電的配列効果に基づいており、液晶分子の誘電異方性のために平均分子軸方向が、加えられた電場により特定の方向に向く効果を利用している。これらの素子の光学的な応答速度の限界はミリ砂であるといわれ、多くの応用のためには遅すぎる。一方、大型平面ディスプレイへの応用では、価格、生産性などを考え合わせると単純マトリクス方式による駆動が最も有力である。単純マトリクス方式においては、走電電極群と信号電極群をマトリクス状に構成した電極構成が採用され、その駆動のためには、走査電極群に順次周期的にアドレス信号を選択印加し、信号電極群には所定の情報信号をアドレス信号と同期させて並列的に選択印加する時分割駆動方式が採用されている。

【0004】しかし、この様な駆動方式の素子に前述したTN型の液晶を採用すると走査電極が選択され、信号電極が選択されない領域、或いは走査電極が選択されず、信号電極が選択される領域(所謂"半選択点")にも有限に電界がかかってしまう。

【0005】選択点にかかる電圧と、半選択点にかかる 電圧の差が充分に大きく、液晶分子を電界に垂直に配列 させるのに要する電圧関値がこの中間の電圧値に設定さ れるならば、表示素子は正常に動作するわけであるが、 走査線数(N)を増加して行なった場合、画面全体(1 フレーム)を走査する間に一つの選択点に有効な電界が かかっている時間(duty比)が1/Nの割合で減少 してしまう。

【0006】このために、くり返し走査を行なった場合 の選択点と非選択点にかかる実効値としての電圧差は、

-			
-			

走査線数が増えれば増える程小さくなり、結果的には画 像コントラストの低下やクロストークが避け難い欠点と なっている。

【0007】この様な現象は、双安定性を有さない液晶 (電極面に対し、液晶分子が水平に配向しているのが安 定状態であり、電界が有効に印加されている間のみ垂直 に配向する)を時間的蓄積効果を利用して駆動する(即 ち、繰り返し走査する)ときに生ずる本質的には避け難 い問題点である。

【0008】この点を改良する為に、電圧平均化法、2 周波駆動法や、多重マトリクス法等が既に提案されているが、いずれの方法でも不充分であり、表示素子の大画面化や高密度化は、走査線数が充分に増やせないことによって頭打ちになっているのが現状である。

【0009】この様な従来型の液晶素子の欠点を改善するものとして、双安定性を有する液晶素子の使用がクラーク(Clark)およびラガウェル(Lagerwall)により提案されている(特開昭56-107216号公報、米国特許第4,367,924号明細書等)。双安定性液晶としては、一般にカイラルスメクティックC相(SmC\*相)又はH相(SmH\*相)を有する強誘電性液晶が用いられる。

【0010】この強誘電性液晶は電界に対して第1の光学的安定状態と第2の光学的安定状態からなる双安定状態を有し、従って前述のTN型の液晶で用いられた光学変調素子とは異なり、例えば一方の電界ベクトルに対して第1の光学的安定状態に液晶が配向し、他方の電界ベクトルに対しては第2の光学的安定状態に液晶が配向されている。また、この型の液晶は、加えられる電界に応答して、上記2つの安定状態のいずれかを取り、且つ電界の印加のないときはその状態を維持する性質(双安定性)を有する。

【0011】以上の様な双安定性を有する特徴に加えて、強誘電性液晶は高速応答性であるという優れた特徴を持つ。それは強誘電性液晶の持つ自発分極と印加電場が直接作用して配向状態の転移を誘起するためであり、誘電率異方性と電場の作用による応答速度より3~4オーダー速い。

【0012】この様に強誘電性液晶はきわめて優れた特性を潜在的に有しており、このような性質を利用することにより、上述した従来のTN型素子の問題点の多くに対して、かなり本質的な改善が得られる。特に、高速光学光シャッターや高密度、大画面ディスプレイへの応用が期待される。このため強誘電性を持つ液晶材料に関しては広く研究がなされているが、現在までに開発された強誘電性液晶材料は、低温作動特性、高速応答性等を含

めて液晶素子に用いる十分な特性を備えているとは言い 難い。

【0013】応答時間 r と自発分極の大きさ P s および 粘度  $\eta$  の間には、下記の式 [II]

[0014]

【数1】

 $\tau = \eta / (P s \cdot E)$  [II]

(ただし、Eは印加電界である。) の関係が存在する。 【0015】したがって、応答速度を速くするには、

- (ア) 自発分極の大きさPsを大きくする
- (イ) 粘度 η を小さくする
- (ウ) 印加電界Eを大きくする

方法がある。しかし印加電界は、I C等で駆動するため上限があり、出来るだけ低い方が望ましい。よって、実際には粘度 $\eta$ を小さくするか、自発分極の大きさPsの値を大きくする必要がある。

【0016】一般的に自発分極の大きい強誘電性カイラルスメクチック液晶化合物においては、自発分極のもたらすセルの内部電界も大きく、双安定状態をとり得る素子構成への制約が多くなる傾向にある。又、いたずらに自発分極を大きくしても、それにつれて粘度も大きくなる傾向にあり、結果的には応答速度はあまり速くならないことが考えられる。

【0017】また、実際のディスプレイとしての使用温度範囲が例えば5~40℃程度とした場合、応答速度の変化が一般に20倍程もあり、駆動電圧および周波数による調節の限界を越えているのが現状である。

【0018】以上述べたように、強誘電性液晶素子を実用化するためには、粘度が低く高速応答性を有し、かつ 応答速度の温度依存性の小さなカイラルスメクチック相を示す液晶組成物が要求される。

[0019]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、前述の強誘電性液晶素子を実用できるようにするために、応答速度が速く、しかもその応答速度の温度依存性を軽減させるのに効果的な液晶性化合物、これを含む液晶組成物、特に強誘電性カイラルスメクチック相を示す液晶組成物、および該液晶組成物を使用する液晶素子並びにそれらを用いた表示方法および表示装置を提供することにある。

[0020]

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明は、下記一般式(I)で表わされる液晶性化合物である。

【0021】一般式(I)

[0022]

【化70】

$$R^{1} - CH_{2} - OB - OY^{1} - A^{1} - R^{2}$$
 (1)

【0023】 (ただし、上記式 (I) 中、R<sup>1</sup> , R<sup>2</sup>

は炭素原子数が1~18である直鎖状または分岐状の

アルキル基であり、該アルキル基中の1個または2個以 上のメチレン基は、ヘテロ原子が隣接しない条件におい て、

[0024] 【化71】

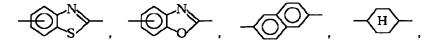
$$-O-$$
,  $-C-$ ,  $-S-$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C\equiv C-$ ,  $-CH-$ ,  $O$   $CF_3$   $CN$   $CH_3$   $-CH-$ ,  $-CH-$ ,  $-C CH-$ ,  $-CH-$ 

で置きかわっても良い。 Y 1 は単結合,

[0025]

の中から選ばれ、A<sup>1</sup> は

[0026]



【0027】の中から選ばれる。こ はそれぞれH, F, CF<sub>3</sub> , CH<sub>3</sub>, CNの中から選 ばれるが $X^1$  と $X^2$  が同時にHであることは無い。 ただし、Y<sup>1</sup> が単結合,

[0028]

【化74】

[0029] 【化75】

[0030] 【化76】

であっても良い。)

【0031】また、本発明は該液晶性化合物の少なくと も1種を含有する液晶組成物および該液晶組成物を1対 の電極基板間に配置してなる液晶素子、それ等を用いた 表示方法ならびに表示装置を提供するものである。

【〇〇82】一般式(I)で示される化合物のうち好ま しい化合物の構造を一般式(Ia), (Ib)としてあ げる。

[0033] 【化77】

$$R^{1}-CH_{2}$$
  $\longrightarrow$   $A^{2}-R^{2}$  (I a)

【0034】(ただし、上記式中、 $R^1$  ,  $R^2$  は炭 素原子数が1~18である直鎖状または分岐状のアルキ ル基であり、該アルキル基中の1個または2個以上のメ

チレン基はヘテロ原子が隣接しない条件において、

[0035]

【化78】

$$-O-$$
,  $-C-$ ,  $-S-$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C\equiv C-$ ,  $-CH-$ ,  $O$ 
 $CF_3$   $CN$   $CH_3$ 
 $-CH-$ ,  $-CH-$ ,  $-C-$ 

で置換してもよい。A<sup>2</sup> は

[0036]

[0037]

$$R^1 - CH_2 \longrightarrow O$$
B  $\longrightarrow Y^2 - A^3 - R^2$  (I b)

【0038】(ただし、上記式中、R<sup>1</sup> , R<sup>2</sup> は炭 素原子数が1~18である直鎖状または分岐状のアルキ ル基であり、該アルキル基中の1個または2個以上のメ

チレン基はヘテロ原子が隣接しない条件において、

[0039] 【化81】

$$-O-$$
,  $-C-$ ,  $-S-$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C\equiv C-$ ,  $-CH-$ ,  $O$ 
 $CF_3$   $CN$   $CH_3$ 
 $-CH-$ ,  $-CH-$ ,  $-C-$ 

で置換してもよい。Y<sup>2</sup> は

[0040]

の中から選ばれ、A<sup>3</sup> は

[0041]

$$- \bigcirc \stackrel{N}{\searrow} \stackrel{}{\longrightarrow} \stackrel{$$

【0042】の中から選ばれる。ここ

はそれぞれH, F, CF<sub>3</sub> , CH<sub>3</sub>, CNの中から選 ばれるが、 $X^1$  と $X^2$  が同時にHであることは無 い。ただし、Y<sup>2</sup> が

【化84】

-			
-			

- OC -, - OCH₂ -|| O の場合は、A³ は 【0044】 【化85】

であってもよい。

【0045】より好ましくは前記一般式(Ia), (Ib)の $R^1$  は以下の(i)~(ii)及び(v)の中から、 $R^2$  は(i)~(v)の中から選ばれる。

(i) -G<sup>1</sup>-C<sub>w</sub>H<sub>2w+1</sub>-n (wは1~17の整数) 【0046】 【化86】

CF<sub>a</sub>

(iii)  $CH_3$   $-G^1 \leftarrow CH_2 \rightarrow CH \leftarrow CH_2 \rightarrow O - C_1H_{2t+1}$  (rは0~7の整数であり、sは0または1、tは1~ 【0049】 14の整数である。また、光学活性であってもよい。) 【化89】 【0048】 【化88】

(iv) F | - G² - CH₂CHC⊔H₂u+1 (uは1~16の整数である。光学活性であってもよい。)

G²は −O− または −CO− である。

【0051】本発明者等は、以上の組成物およびそれを使用した液晶素子を用いることにより、応答速度の温度依存性等の諸特性の改良がなされ、良好な表示特性が得られることを見い出したものである。

【0052】以下、本発明を詳細に説明する。前記一般

式(I)で表わされる化合物の一般的な合成例を以下に示す。

 $-G^{1}$   $-(CH_{2})_{p}$   $CHC_{0}H_{2q+1}$  (pは1または2であり、qは1~14の整数である。

また、光学活性であってもよい。)

【0053】 【化91】

 $R^{\scriptscriptstyle 1}-Br \quad + \quad CH_{\scriptscriptstyle 2} \ (COOC_{\scriptscriptstyle 2}H_{\scriptscriptstyle 5})_{\scriptscriptstyle 2} \quad \xrightarrow{\quad EtONa \quad } \quad R^{\scriptscriptstyle 1}-CH \ (COOC_{\scriptscriptstyle 2}H_{\scriptscriptstyle 5})_{\scriptscriptstyle 2}$ 

還元 R¹-CH CH₂OH (Ⅱ)

R<sup>2</sup> - A<sup>1</sup> - Y<sup>1</sup> — MgBr + B (OCH<sub>8</sub>)<sub>3</sub> グリニヤール反応

 $R^2 - A^2 - Y^1$   $\longrightarrow$  B  $\longrightarrow$  B  $\longrightarrow$   $Y^1 - A^1 - R^2$  [0054] また、 $R^2 - A^1 - Y^1 - O$ 代わり に脱離可能な保護基を有する原料を用い、グリニヤール

反応後に保護基を脱離し、 $R^1$   $-A^1$   $-Y^1$  -e の具体的な構造式の例を以下に示す。

[0056]

導入することも可能である。

【化92】

【0055】前記一般式(I)で示される液晶性化合物

$$(I-2) \qquad C_6H_{11} \longrightarrow OB \longrightarrow H \longrightarrow C_8H_{12}$$

$$(I-3)$$
  $C_2H_5$   $O$   $C_13H_{27}$ 

$$(I-4) \qquad C_7H_{15} \longrightarrow B \longrightarrow F \qquad C_{10}H_{21}$$

$$(I-5) \qquad C_6H_{13} - \bigcirc B - \bigcirc CH_3$$

$$(1-6)$$
  $C_{6}H_{10}$   $C_{5}H_{11}$ 

$$(I-7) \qquad C_8H_7 \quad \bigcirc B \quad \bigcirc S \quad C_8H_{17}$$

$$(I-8)$$
  $C_{10}H_{21}$   $C_{5}H_{11}$ 

[0 0 5 7] 
$$C_{11}H_{23} - OB - OB - C_{6}H_{13}$$

-15-

$$(I-10) \qquad C_{19}H_{27} \longrightarrow O B \longrightarrow O \longrightarrow C_4H_9$$

$$(\text{ I}-\text{II}) \qquad C_{\text{e}}H_{\text{Is}} - \bigcirc B - \bigcirc N - \bigcirc C_{\text{e}}H_{\text{Is}}$$

$$(I-13)$$
  $C_6H_{13}$   $C_6H_{13}$ 

$$(I-14) \qquad C_{10}H_{21} - \bigcirc B - \bigcirc N \bigcirc OC_5H_{11}$$

$$(I-15) \qquad C_5H_{11} \longrightarrow OB \longrightarrow N-N \\ C_9H_{19}$$

$$(I-17)$$
  $C_8H_{17}$   $C_9H_{19}$ 

$$(I - 18) C_4H_9 OB OB OB C_{11}H_{23}$$

-	

$$(I-19) \qquad C_7H_{15} \longrightarrow C_4H_9$$

( I - 20) 
$$C_6H_{19}$$
  $C_8H_{17}$ 

$$(I-21) \qquad C_4H_0 \qquad \begin{array}{c} CN & CN \\ OC_9H_{13} \end{array}$$

$$(1-22)$$
  $C_6H_{15}$   $O_B$   $O_{N-N}$   $C_{14}H_{29}$ 

$$(I-23)$$
  $C_8H_{17}$   $C_{18}H_{23}$ 

$$(I-24)$$
  $C_{10}H_{21}$   $C_{2}H_{6}$ 

$$(I-25) \qquad C_6H_{11} - \bigcirc B - \bigcirc N - C_9H_{19}$$

$$(I-26) \qquad C_7H_{15} - OB - OH_3$$

[0059]

$$(I-28)$$
  $C_6H_{13}$   $OC_6H_{11}$ 

$$(I-32) \qquad CH_3 \qquad - \bigcirc B \qquad - \bigcirc N \qquad OC_{12}H_{23}$$

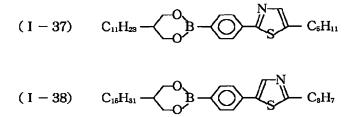
$$(1-33)$$
  $C_2H_5$   $C_{14}H_{29}$ 

$$(I-34)$$
  $C_8H_{17}$   $OB$   $OC_8H_{10}$ 

$$(I - 35)$$
  $C_7H_{16}$   $OB$   $OB$   $OH_2$   $OHC_2H_5$ 

-			
-			

-			
٠			
		-	



$$(I-39) \qquad C_6H_{13} \stackrel{O}{\longleftarrow} B \stackrel{N}{\longleftarrow} CH_2)_{\overline{2}} \stackrel{CH_3}{\overset{}{\leftarrow}} CHC_2H_6$$

(I – 40) 
$$C_{10}H_{21}$$
  $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$ 

$$(I-41)$$
  $CH_8CHCH_2$   $C_0$   $C_8H_{17}$ 

$$(I-43)$$
  $C_{11}H_{23}$   $OC_{6}H_{13}$ 

(I – 44) 
$$C_{s}H_{r}CH + CH_{2}$$
 OC<sub>18</sub> $H_{zr}$ 

(I – 45) 
$$C_7H_{15}$$
  $OCC_9H_{19}$  (4.97)

-19-

$$(I-46) \qquad C_6H_{18} \longrightarrow B \longrightarrow O + CH_2 + OCH_3$$

$$(I - 47) \qquad C_4H_4 \quad - \bigcirc B \quad - \bigcirc D + CH_2 + CH_2 + CH_2$$

$$(I-49)$$
  $C_8H_{17}$   $-C_9B$   $-C_9H_{2}CHC_4H_9$ 

(I – 50) 
$$C_4H_9$$
 — OCCH<sub>2</sub>CHC<sub>6</sub>H<sub>13</sub>  $+$  OCCH<sub>2</sub>CHC<sub>6</sub>H<sub>13</sub>

$$(I-53) \qquad C_2H_5OCHCH_2 - OB - OSOC_8H_{17}$$

-20-

[0063]

$$(I-67) \qquad C_7H_{15} \longrightarrow OC \longrightarrow H \longrightarrow C_8H_{17}$$

$$(I-68)$$
  $C_4H_{\theta}$   $OCH_2$   $H$   $C_8H_{11}$ 

$$(I-69) \qquad C_{10}H_{21} \longrightarrow B \longrightarrow CO \longrightarrow H \longrightarrow C_4H_{\theta}$$

$$(I-70) \qquad C_6H_{18} \longrightarrow OB \longrightarrow CO \longrightarrow OC_3H_7$$

$$(I-73) \qquad C_{12}H_{25} - \bigcirc B - \bigcirc - CH_2O - \bigcirc - CH_3$$

$$(I-75) \qquad C_4H_9 \qquad \begin{array}{c} O \\ O \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} O \\ S \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} CH_8 \\ CH_2CHC_2H_6 \\ \end{array}$$

$$(I-76) \qquad C_0H_{17} - \bigcirc B - \bigcirc - OCH_2 - \bigcirc C_4H_0$$

$$(I-77) \qquad C_0H_{11} - \bigcirc B - \bigcirc N - S - C_7H_{15}$$

$$(I - 79)$$
  $C_6H_{13}$   $O + CH_2 >_2 CH = CH - C_2H_5$ 

$$(I-80) \qquad C_{10}H_{21} - \bigcirc B - \bigcirc C - \bigcirc CH_{8}$$

$$(1-84) \qquad C_7H_{15} \longrightarrow 0 \qquad \qquad N \longrightarrow C_9H_{19}$$

(1 – 85) 
$$CH_sCHCH_2 \longrightarrow C_bH_{11}$$

$$(1-86) \qquad C_{\theta}H_{1\theta} \longrightarrow 0 \qquad \qquad N \longrightarrow CH_{2}CHC_{2}H_{5}$$

$$(I-87) \qquad C_4H_9CH+CH_2)_2-O B-O N - C_6H_{16}$$

$$(I-88) \qquad C_4H_9CH+CH_2)_{\overline{2}} \stackrel{O}{\longleftarrow} B \stackrel{N}{\longleftarrow} C_7H_{15}$$

$$(1-90)$$
  $C_8H_7OC + CH_2)_2 - OB - OB - ND - C_8H_{17}$ 

$$(1-91) \qquad C_8H_{17} \longrightarrow B \longrightarrow C_9H_{17} \longrightarrow CH_2CHC_6H_{18}$$

【0066】本発明の液晶組成物は前記一般式(I)で示される液晶性化合物の少なくとも1種と他の液晶性化合物1種以上とを適当な割合で混合することにより得ることができる。又、本発明による液晶組成物は、カイラルスメクチック相を示す液晶組成物が好ましい。

【0<sup>0</sup> 67】本発明で用いる他の液晶性化合物を一般式(III)~(XIV)で次に示す。

[0068]

【化102】

$$R_{1}' - X_{1}' - \bigcirc N - X_{2}' - \bigcirc X_{4}' - \bigcirc M - X_{2}' - R_{2}'$$
(III)

e:0  $\pm t$  t:0  $\pm t$  t:0 t:0 t:0 t:0

Y': H, ハロゲン, CH<sub>3</sub>, CF<sub>3</sub>

$$R_1' - X_1' - Q_N' - X_2' - R_2'$$
 (III a)

$$R_{1}' - X_{1}' - \bigcirc N$$
 (III b)

$$R_1' - X_1' - Q_1'$$
  $X_2' - R_2'$  (III c)

$$R_1' - X_1' - \bigcirc N - \bigcirc X_4' - \bigcirc H - X_2' - R_2' \qquad (III d)$$

 $R_1'-X_1'$   $\longrightarrow$  g  $\longrightarrow$  h  $X_8'$   $\longrightarrow$  h  $X_4'$   $\longrightarrow$  h  $X_5'$   $\longrightarrow$  h  $X_2'-R_2'$   $\longrightarrow$  (IV)

g,h:0  $\pm t$   $\pm$ 

$$X_3$$
',  $X_4$ ',  $X_5$ ': 単結合, $-CO$ -,  $-OC$ -,  $-CH_2O$ -,  $-OCH_2$ -

【0072】 (IV) 式の好ましい化合物として **Ö**V 【**Ö**073】 a) ~ (IVc) が挙げられる。 【化105】

$$R_1' - X_1' - O - O - X_2' - R_2'$$
 (IV a)

$$R_1' - X_1' \longrightarrow H \longrightarrow X_2' - R_2'$$
 (IV b)

$$\begin{bmatrix} 0 & 0 & 7 & 4 \end{bmatrix} \qquad R_1' - X_1' - H \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow X_5' - K_2' \longrightarrow K_2$$

$$R_{1}' - X_{1}' - X_{3}' - X_{3}' - X_{4}' - X_{2}' - R_{2}'$$
 (V)

j:0または1

Y<sub>1</sub>', Y<sub>2</sub>', Y<sub>3</sub>': H, ハロゲン, CH<sub>3</sub>, CF<sub>3</sub>

$$X_{1}'$$
 ,  $X_{2}'$  : 単結合, $-CO$  - ,  $-OC$  -

a), (Vb) が挙げられる。

【化107】

$$R_1'-X_1'$$
 $H$ 
 $H$ 
 $R_2'$ 
 $X_3'$ 
 $X_4'$ 
 $X_2'$ 
 $X_2'$ 
 $X_2'$ 
 $X_2'$ 
 $X_3'$ 
 $Y_1$ 
 $Y_2$ 
 $Y_3$ 

 $k, \ell, m: 0 \pm t + t + t = 0, 1, 2$ 

a)~(VIf)が挙げられる。

$$R_1' - X_1' - H - X_3' - O - X_2' - R_2'$$
 (VI a)

$$R_1' - X_1' \longrightarrow H \longrightarrow X_3' \longrightarrow X_2' - R_2'$$
 (VI b)

$$R_1' - X_1' - H - X_3' - O - X_2' - R_2'$$
 (VI c)

$$R_1' - X_1' - H \longrightarrow X_2' - R_2'$$
 (VI d)

$$R_1' - X_1' - O - H - X_2' - R_2'$$
 (VI e)

$$R_1' - X_1'$$
  $H$   $X_3'$   $X_2' - R_2'$  (VIf) 【0080】ここで、 $R_1'$ ,  $R_2'$  は炭素数  $1 \sim$  炭素数  $1 \sim$  さらに $X_1$ ,  $X_2$  と直接結合する

8の直鎖状又は分岐状のアルキル基であり、該アルキル 基中の1つもしくは隣接しない2つ以上の-CH2-基 は一CHハロゲンーによって置き換えられていても良

い。さらに $X_1$  , $X_2$  と直接結合する $-CH_2$  -基を除く1つもしくは隣接しない2つ以上の-CH。-基は [0081]

【化110】

【0082】に置き換えられやいても良い。Ö

【0083】ただし、 $R_1$ 'または $R_2$ 'が1個の $CH_2$ 基

[0084]

【化111]

【0085】または一CHハロゲンーで置き換えたハロ ゲン化アルキルである場合、 $R_1$ 'または $R_2$ 'は環に対し て単結合で結合しない。

```
【0086】R_1′, R_2′は好ましくは、
                                                             p:0~5 q:2~11 整数
                                                                                                    光学活性でもよ
i) 炭素数1~15の直鎖アルキル基
[0087]
                                                             [0088]
【化112】
                                                             【化113】
ii) CH_3
+CH_2+_{p}CH-C_{q}H_{2q+1}
iii) CH_3
CH_3
r:0\sim6 \quad s:0, \quad 1 \quad t:1\sim14
- EgH<sub>2</sub> 大学 CH + CH<sub>2</sub> 15 O EgH<sub>2t+1</sub>
活性でもよい
[0089]
                                                              【化118】
【化114】
                                                                 viii)
   iv)
                                                             [0094]
u:0,1
                                                              【化119】
[0090]
【化115】
                                                                 ix)
                                                                             \begin{array}{c} CN \\ \leftarrow CH_2 \rightarrow_{C} C - C_DH_{2D+1} \\ CH_3 \end{array}
w:1~15 整数
[0091]
                                                             W
【化116】
                                                              【0095】 (IIIa) ~ (IIId) のさらに好ま
                                                             しい化合物として (IIIaa) ~ (IIIdc) が挙
              CF<sub>3</sub>

←CH<sub>2</sub>→<sub>x</sub>CH−C<sub>y</sub>H<sub>2y+1</sub>

*

y:1~15 整数
   vi)
                                                             げられる。
                                                              [0096]
                                                              【化120】
x:0\sim 2
[0092]
 【化117】
    vii)
                 CF<sub>2</sub>
-CHCH<sub>2</sub> COC<sub>2</sub>H<sub>22+1</sub>
* | 0
```

$$R_1' \longrightarrow 0 - R_2'$$
 (III aa)

$$R_1'$$
 —  $O \subset R_2'$  (III ab)

$$R_1' - \bigcirc_N^N - \bigcirc_N^N - \bigcirc_N^C O - R_2'$$
 (III ac)

$$R_1'O \longrightarrow O - R_2'$$
 (III ad)

$$R_1'$$
  $O - R_2'$  (III bb)

$$R_1' - \bigcirc_N^N - \bigcirc_N - \bigcirc_C - R_2'$$
 (III bc)

$$R_1'O \longrightarrow R_2'$$
 (III bd)

$$R_1' - \bigoplus_{N}^{N} - O \underset{N}{C} - \bigoplus_{N}^{Y'} - R_2' \qquad \qquad (\text{III } \mathbf{ca})$$

$$R_1'$$
 —  $OCH_2$  —  $CH_2$  —  $CH_2$  —  $CD$  —

[0097]

【化121】

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $CH_2O$   $\longrightarrow$   $R_2'$  (III cc)

$$R_1' - \bigoplus_{N}^{N} - \bigoplus_{i=0}^{N} C_i O - \bigoplus_{i=0}^{Y'} - R_2'$$
 (III cd)

$$R_1 - \bigoplus_{N}^{N} - O \subset H - R_2$$
 (III da)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $OCH_2$   $\longrightarrow$   $H$   $\longrightarrow$   $R_2'$  (III db)

【0098】 (IVa)  $\sim$  (IVc) のさらに好 $\Omega$ しい 【0099】 化合物として (IVaa)  $\sim$  (IVcb) が挙げられ 【化122】 る。

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $R_2'$  (IV aa)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $O - R_2'$  (IV ab)

$$R_1'$$
  $H$   $R_2'$  (IV ba)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $R_2'$  (IV ca)

$$R_1$$
 H CH2O CH2O R2' (IV cb)  $R_1$  物として (Vaa)  $\sim$  (Vdf) が挙げられる。 【化123】

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $C S \longrightarrow R_2'$  (V ac)

$$R_1'$$
 —  $CH_2CH_2$  —  $CH_2CH_2$  (V ad)

$$R_1'$$
 —  $CH_2CH_2 C O$  —  $R_2'$  (V ae)

$$R_1'$$
—CH = CHC O— $R_2'$  (V af)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $CH_2O$   $\longrightarrow$   $R_2'$  (V ag)

$$R_1'$$
 —  $C$   $O$  —  $C$   $C$   $O$  —  $C$   $O$  —  $C$   $O$  —  $C$   $O$   $C$   $O$  —  $C$  —  $C$   $O$  —  $C$  —  $C$   $O$  —  $C$   $O$  —  $C$  —  $C$   $O$  —  $C$  —  $C$   $O$  —  $C$  —  $C$ 

[0102]

$$R_1$$
'- $C$   $S$   $R_2$ ' (V bc)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $S \subset Q$   $\longrightarrow$   $R_2'$   $(V bd)$ 

$$R_1$$
  $CH_2O$   $R_2$   $CV$  be)

$$R_1'$$
 〇  $R_2'$  ( $V$  bf) (

$$R_1'$$
  $H$   $O$   $C$   $R_2'$   $(VI aa)$ 

$$R_1'$$
 —  $CH_2O$  —  $CH_2O$ 

$$R_1$$
  $H$   $O$   $C$   $R_2$   $VI$  ba)

$$R_1'$$
  $H$   $OCH_2$   $R_2'$  (VI bb)

$$R_1' \longrightarrow H \longrightarrow C O \longrightarrow R_2'$$
 (VI da)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $H$   $C$   $O$   $\longrightarrow$   $R_2'$  (VI ea)

$$R_1'$$
  $\longrightarrow$   $R_2'$  (VI fa)

[0105]

[0106]

E:0または1

-33~

$$R_{a'} - X_{1'} - (N_{a'} - X_$$

F, G:0 st t 1

$$X_1$$
',  $X_2$ ' : 単結合, $-CO-$ , $-OC-$ , $-O -O -O-$ 

$$X_3$$
', $X_4$ ' : 単結合,  $-CO$   $-$  ,  $-OC$   $-$  ,  $-CH_2O$   $-$  ,  $-OCH_2$   $-$ 

【0107】 (VII) のより好ましい化合物として [0 108] (VIIa), (VIIb) が挙げられる。 【化128】

$$R_{s'}$$
  $C \circ C \circ R_{s'}$  (VII a)

$$R_{s}'$$
  $O C \longrightarrow R_{s}'$  (VII b)

【0109】 (VIII) 式の好ましい化合物として [0110] (VIIIa), (VIIIb) が挙げられる。 【化129】

$$R_s' \longrightarrow N \longrightarrow R_s'$$
 (VIII a)

[0112] 【0111】(VIIIb)のさらに好ましい化合物と して (VIIIba), (VIIIbb) が挙げられ 【化130】 る。

$$R_{\text{s}}' - \bigcirc \bigvee_{N} \bigvee_{i} C_{i} O - \bigcirc \bigvee_{i} R_{\text{s}}' \qquad \qquad (\text{VIII} ba)$$

基中の1つもしくは隣接しない2つ以上の-CH2基-は一CHハロゲンーによって置き換えられていても良

【0 1 1 3】ここで、 $R_3$ ', $R_4$ 'は炭素数  $1\sim$  <mark>Ø</mark>素数 1 い。さらに $X_1$  , $X_2$  と直接結合する $-CH_2$  - 基を除 8 の直鎖状又は分岐状のアルキル基であり、該アルキル く 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上の $-CH_2$  - 基は

[0114] 【化131】

【0116】ただし、 $R_a$ 'または $R_a$ 'が1個の $CH_a$ 基 ある場合、 $R_a$ 'または $R_a$ 'は環に対して単結合で結合し

```
ない。
                                               p:0~5 q:2~11 整数 光学活性でもよ
【0117】さらにR_3′,R_4′は好ましくは、
                                               V١
i) 炭素数1~15の直鎖アルキル基
                                               [0119]
[0118]
                                                【化133】
【化132】
  ii)

\begin{array}{c}
C H_3 \\
+ C H_2 \rightarrow_{P} C H - C_{q} H_{2q+1} \\
iii)
\end{array}

                              CH。
← CH2 <del>次</del> CH ← CH23 6 POC, H2, +, 1
活性でもよい
                                               vi) CN
A:0~2 B:CH25 wh-完学提供地よ
[0120]
【化134】
   iv)
                                                [0123]
                                                【化137】
u:0,1
                                                  vii)
                                                           \begin{array}{c} CN \\ \leftarrow CH_2 \rightarrow_{C} C - C_DH_{2D+1} \\ CH_3 \end{array}
[0121]
【化135】
     v)
                                               C: 0 \sim 2
                                               W
                                               [0124]
w:1~15 整数
[0122]
                                                【化138】
          R_{6}'-X_{1}' X_{2}'-X_{3}' X_{2}'-X_{3}' X_{2}'-X_{3}'
                                                                         (IX)
               H. J : 0 = t = 1 t = 0 = t = 1
               X_{1}', X_{2}': 単結合,-CO-,-OC-,-O- 以
                   A_1': \stackrel{N-N}{\longrightarrow}, \stackrel{}{\longrightarrow}
               [0125]
```

【化142】

a)~(IXc)が挙げられる。

$$R_{\delta}' - X_{1}' - A_{1}' - Q - X_{2}' - R_{\delta}'$$
 (IX a)

$$R_{5}' - X_{1}' - A_{1}' - O - X_{5}' - O - X_{2}' - R_{6}'$$
 (IX b)

$$R_{s}' - X_{1}'$$
  $A_{1}' - X_{2}' - R_{s}'$  (IX c)  $A_{1}' - A_{1}' - A_{2}' - A_{3}'$  a), (X b) が挙げられる。 【化 1 4 3】

$$R_{\delta}' - X_1' - A_2' \longrightarrow X_4' \longrightarrow H \longrightarrow X_2' - R_{\delta}'$$
 (X a)

$$R_{5}' - X_{1}' - A_{2}' - X_{3}' - X_{3}' - X_{5}' - R_{6}'$$
 (X b)

【0132】 (XII) 式の好ましい化合物として (X 【0133】 IIa) ~ (XIId) が挙げられる。 【化144】

$$X_s$$
 (XIId)  $X_s$  (XIId)  $X_s$  (XIId) 化合物として (IXaa)  $\sim$  (IXcc) が挙げられ 【化145】 る。

$$R_{\delta}' - A_{1}' - \bigcirc \bigcirc \longrightarrow R_{\delta}' \qquad \qquad \text{(IX aa)}$$

$$R_{s'} - A_{1'} \longrightarrow O R_{s'}$$
 (IX ab)

$$R_{\delta}' - A_{1}' - \bigcirc \bigcirc \bigcirc C R_{\delta}'$$
 (IX ac)

$$R_{\delta}' - O - A_1' \longrightarrow R_{\delta}'$$
 (IX ad)

$$R_{5}' - A_{1}'$$
 (IX ba)

$$R_{s'} - O - A_{1'} - O - A_{s'}$$
 (IX bb)

$$R_{\mathfrak{s}'} - A_{\mathfrak{l}'} - \bigcirc \bigcirc \bigcirc \bigcirc C R_{\mathfrak{s}'}$$
 (IX bc)

$$R_{s'} - A_{1'} \longrightarrow OC \longrightarrow R_{s'}$$
 (IX bd)

$$R_{6}' - A_{1}' \longrightarrow OCH_{2} \longrightarrow R_{6}'$$
 (IX be)

$$R_{6}'$$
  $\longrightarrow$   $A_{1}'$   $\longrightarrow$   $C$   $A_{6}'$  (IX ca)

$$R_{6}'$$
  $\longrightarrow$   $A_{1}'$   $\longrightarrow$   $O R_{6}'$  (IX cb)

$$R_s' \longrightarrow A_1' \longrightarrow O C R_s'$$
 (IX cc)

【0136】 (Xa), (Xb) のさらに好ましい化合 [0137] 物として(Xaa)~(Xbb)が挙げられる。

【化146】

$$R_{\delta}' - A_{2}' \longrightarrow OC \longrightarrow H \longrightarrow R_{\delta}'$$
 (X aa)

$$R_{5}' - O - A_{2}' \longrightarrow O C \longrightarrow H \longrightarrow R_{6}'$$
 (X ab)

$$R_{5}' - A_{2}' \longrightarrow H \longrightarrow R_{6}'$$
 (X ba)

$$R_{5}' - A_{2}' - C O \longrightarrow H \longrightarrow R_{8}'$$
 (X bb)

【0138】 (XI) のより好ませい化合物として (X 【0139】 Ia) ~ (XIg) が挙げられる。 【化147】

$$R_{s'} - A_{3'} - CO \longrightarrow N \longrightarrow R_{6'}$$
 (XI a)

$$R_{s'} - O - A_{3'} - \underset{O}{\overset{C}{\bigcirc}} O - \underset{N}{\overset{N}{\bigcirc}} - R_{s'}$$
 (XI b)

$$R_{5}' - A_{3}' - CH_{2}O \longrightarrow R_{6}'$$
 (XI c)

$$R_{\delta}' - A_{\delta}' \longrightarrow N \longrightarrow R_{\delta}'$$
 (XI d)

$$R_{6}' - O - A_{8}' - CO \longrightarrow N \longrightarrow N \longrightarrow O - R_{6}'$$
 (XI f)

$$R_{s}'-A_{3}'$$
  $O-R_{b}'$  (XIg) [0140] (XIIa)  $\sim$  (XIIdb) が挙 【化148】 げられる。

$$R_s' \longrightarrow N \longrightarrow R_s'$$
 (XII aa)

$$R_s' \longrightarrow N - N$$
  $O - R_s'$  (XII ab)

$$R_{s}' - \bigcirc \qquad N - N \\ S' - \bigcirc \qquad O \overset{N}{\subset} R_{s}'$$
 (XII ac)

$$R_s' \stackrel{N-N}{\longrightarrow} R_s'$$
 (XII ba)

$$R_{6}$$
  $N-N$   $O-R_{6}$  (XII bb)

$$R_{\epsilon}' \xrightarrow{N-N} OCR_{\epsilon}'$$
 (XII bc)

$$R_{s'} \xrightarrow{N-N} O C \xrightarrow{} R_{s'}$$
 (XII ca)

$$R_s' \xrightarrow{N-N} OCH_2 \xrightarrow{} R_s'$$
 (XII cb)

$$R_{\delta}' \xrightarrow{N-N} O C \xrightarrow{H} R_{\delta}'$$
(XII da)

8の直鎖状又は分岐状のアルキル基であり、該アルキル [0143] 基中の $X_1$ ,  $X_2$  と直接結合する $-CH_2$  -基を除く1 【化149】

【0144】さらに $R_5$ ′,  $R_6$ ′は好ましくは、

i) 炭素数1~15の直鎖アルキル基

[0145]

【化150】

```
[(151]
```

```
iii)
活性でもよい
                                    [0149]
[0147]
【化152】
                                    【化154】
    iv)
                                     vi)

\begin{array}{c}
C N \\
+ C H_2 \rightarrow -_{C} C - C_{D} H_{2D+1} \\
C H_3
\end{array}

w:1~15 整数
[0148]
                                   C:0\sim2
【化153】
                                   い
                                    [0150]
  v)
                                    【化155】
                  CN
         + CH<sub>2</sub> + CHC<sub>B</sub>H<sub>2B+1</sub>
           R_{7}' - X_{1}' - X_{2}' - R_{8}' - A_{1}' - X_{2}' - R_{8}'
                                                    (III)
            Y_7' : H, F
            : -CO -, -CH₂O -
(XIII) 式の好ましい化合物として(XIIIa)
                                   [0151]
~ (X I I I c) が挙げられる。
                                    【化156】
```

$$R_{7}' - X_{1}' - X_{8}' - X_{8}' - X_{8}'$$
 (XIII a)

$$R_{7}' - X_{1}' - X_{8}' - X_{8}' - X_{1}' - X$$

$$Y_7'$$
  $X_1' - X_1' - X_2' - R_3'$   $X_2' - R_3'$  (X間c) (XIIIa)  $\sim$  (XIIIa)  $\sim$  (XIIIch) が挙げら 【化157】 れる。

$$R_{7}'$$
  $X_{8}'$   $X_{8}'$   $X_{8}'$  (XIII a)

$$R_{7}'$$
  $X_{8}'$   $X_{8}'$   $X_{1}'$   $X_{2}'$   $X_{3}'$ 

$$R_7$$
  $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$ 

$$R_7$$
  $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$   $X_8$ 

$$R_7$$
  $X_3$   $X_3$   $X_3$   $X_3$   $X_4$   $X_4$   $X_4$   $X_5$   $X_5$   $X_5$ 

 $Y_{\delta}$ : H, F

$$R_{a'} \longrightarrow R_{a'} \qquad (XW a)$$

【0155】ここで、 $R_7$ ', $R_8$ 'は炭素数  $1 \sim$ 炭素数 18の直鎖状又は分岐状のアルキル基であり、該アルキル基中の1つもしくは隣接しない2つ以上の-CH $_2$ -基は-CH $_1$ 口ゲンによって置き換えられてもよい。さらに、 $X_1$ ', $X_2$ 'と直接結合する-CH $_2$ -基を除く1つもしくは2つ以上の-CH $_2$ -基は

【0156】 【化160】

【化163】

に置き換えられていても良い。

【0157】ただし、 $R_7$ 'または $R_8$ 'が1個の $CH_2$ 基を-CHハロゲンーで置き換えたハロゲン化アルキ

ルである場合、 $R_7$ 'または $R_8$ 'は環に対して単結合で結合しない。

【0158】さらに $R_7$ ',  $R_8$ 'は好ましくは、

i) 炭素数1~15の直鎖アルキル基

[0159]

【化161】

iv)
$$\begin{array}{c}
F \\
| C H_2 \rightarrow_u C H C_v H_{2v+1}
\end{array}$$

u:0,1 v:1~16 整数

w:1~15 整数 光学活性でもよい

【0163】本発明において、液晶組成物中に占める本 発明の液晶性化合物の割合は1重量%~80重量%、好 ましくは1 重量% $\sim$ 60重量%、さらに好ましくは1重量% $\sim$ 40重量%とすることが望ましい。

【0164】また、本発明の液晶性化合物を2種以上用いる場合は、混合して得られた液晶組成物中に占める本発明の液晶性化合物2種以上の混合物の割合は1重量%~80重量%、好ましくは1重量%~60重量%、さらに好ましくは1重量%~40重量%とすることが望ましい

【0165】次に、本発明の液晶素子は、上述の液晶組成物を一対の電極基板間に配置してなるが、特に強誘電性液晶素子における強誘電性を示す液晶層は、先に示したようにして作成したカイラルスメクチック相を示す液晶組成物を真空中、等方性液体温度まで加熱し、素子セル中に封入し、徐々に冷却して液晶層を形成させ常圧にもどすことが好ましい。

【0166】図1は強誘電性を利用した液晶素子の構成の説明するための、カイラルスメクチック液晶層を有する液晶素子の一例を示す断面概略図である。

【0167】図1を参照して、液晶素子は、それぞれ透明電極3および絶縁性配向制御層4を設けた一対のガラス基板2間にカイラルスメクチック相を示す液晶層1を配置し、且つその層厚をスペーサー5で設定してなるものであり、一対の透明電極3間にリード線6を介して電源7より電圧を印加可能に接続する。また一対の基板2は、一対のクロスニコル偏光板8により挟持され、その一方の外側には光源9が配置される。

【0168】すなわち、2枚のガラス基板2には、それぞれ  $In_2$   $O_3$  , $SnO_2$  あるいは ITO(インジウム チン オキサイド; Indium Tin O xide)等の薄膜から成る透明電極3が被覆されている。その上にポリイミドの様な高分子の薄膜をガーゼやアセテート植毛布等でラビングして、液晶をラビング方向に配列するための絶縁性配向制御層4が形成されている。

【0169】また、絶縁性配向制御層4として、例えばシリコン窒化物、水素を含有するシリコン窒化物、シリコン炭化物、水素を含有するシリコン炭化物、シリコン炭化物、水素を含有する砂リコン炭化物、シリコン炭化物、水素を含有する硼素窒化物、セリウム酸化物、アルミニウム酸化物、ジルコニウム酸化物、チタン酸化物やフッ化マグネシウムなどの無機物質と絶縁層を形成し、その上にポリビニルアルコール、ポリエステルイミド、ポリアミドイミド、ポリエステルイミド、ポリアミド、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリエステル、ポリカーボネート、ポリビニルアセタール、ポリカーボネート、ポリアミド、ポリスチレン、セルロース樹脂、メラミント機能、カリヤ樹脂、アクリル樹脂やフォトレジスト樹脂などの有機絶縁物質を層形成した2層構造であってもよい。また無機物質絶縁性配向制御層あるいは有機物質絶縁性配向制御層単層であっても良い。

【0170】この絶縁性配向制御層が無機系ならば蒸着

法などで形成でき、有機系ならば有機絶縁物質を溶解させた溶液、またはその前駆体溶液(溶剤に0.1~20 重量%、好ましくは0.2~10重量%)を用いて、スピンナー塗布法、浸漬塗布法、スクリーン印刷法、スプレー塗布法、ロール塗布法等で塗布し、所定の硬化条件下(例えば加熱下)で硬化させ形成させることができる。

【0171】 絶縁性配向制御層4の層厚は通常10Å $\sim$   $1 \mu$ m、好ましくは10Å $\sim$  3000Å、さらに好ましくは10Å $\sim$  1000Åが適している。

【0172】この2枚のガラス基板2はスペーサー5によって任意の間隔に保たれている。例えば、所定の直径を持つシリカビーズ、アルミナビーズをスペーサーとしてガラス基板2枚で挟持し、周囲をシール材、例えばエポキシ系接着材を用いて密封する方法がある。その他、スペーサーとして高分子フィルムやガラスファイバーを使用しても良い。この2枚のガラス基板の間にカイラルスメクチック相を示す液晶が封入されている。液晶層1は、一般には $0.5\sim20~\mu\,\mathrm{m}$ 、好ましくは $1\sim5~\mu\,\mathrm{m}$ の厚さに設定されている。

【0173】透明電極3からはリード線によって外部の電源7に接続されている。また、ガラス基板2の外側には、互いの偏光軸を例えば直交クロスニコル状態とした一対の偏光板8が貼り合わせてある。図1の例は透過型であり、光源9を備えている。

【0174】図2は、強誘電性を利用した液晶子の動作 説明のために、セルの例を模式的に描いたものである。 21aと21bは、それぞれIn2 O3, SnO2 あるいはITO (インジウム チン オキサイド; I ndium Tin Oxide) 等の薄膜からなる透 明電極で被覆された基板(ガラス板)であり、その間に 液晶分子層22がガラス面に垂直になるよう配向したS mC\* 相又はSmH\*相の液晶が封入されている。太 線で示した線23が液晶分子を表わしており、この液晶 分子23はその分子に直交した方向に双極子モーメント (P ⊥) 24を有している。基板21aと21b上の電 極間に一定の閾値以上の電圧を印加すると、液晶分子2 3のらせん構造がほどけ、双極子モーメント (P1) 2 4がすべて電界方向に向くよう、液晶分子23は配向方 向を変えることができる。液晶分子23は、細長い形状 を有しており、その長軸方向と短軸方向で屈折率異方性 を示し、従って例えばガラス面の上下に互いにクロスニ コルの偏光子を置けば、電圧印加極性によって光学特性 が変わる液晶光学変調素子となることは、容易に理解さ

【0175】本発明における光学変調素子で好ましく用いられる液晶セルは、その厚さを充分に薄く(例えば10μ以下)することができる。このように液晶層が薄くなるにしたがい、図3に示すように電界を印加していない状態でも液晶分子のらせん構造がほどけ、その双極子

モーメントPaまたはPbは上向き(34a)又は下向き(34b)のどちらかの状態をとる。このようなセルに、図3に示す如く一定の閾値以上の極性の異なる電界Ea又はEbを電圧印加手段31aと31bにより付与すると、双極子モーメントは、電界Ea又はEbの電界ベクトルに対応して上向き34a又は下向き34bと向きを変え、それに応じて液晶分子は、第1の安定状態33aかあるいは第2の安定状態33bの何れか一方に配向する。

【0176】このような強誘電性液晶素子を光学変調素子として用いることの利点は、先にも述べたが2つある。その第1は、応答速度が極めて速いことであり、第2は液晶分子の配向が双安定性を有することである。第2の点を、例えば図3によって更に説明すると、電界Eaを印加すると液晶分子は第1の安定状態33aに配向するが、この状態は電界を切っても安定である。又、逆向きの電界Ebを印加すると、液晶分子は第2の安定状態33bに配向して、その分子の向きを変えるが、やはり電界を切ってもこの状態に留っている。又、与える電界EaあるいはEbが一定の閾値を越えない限り、それぞれ前の配向状態にやはり維持されている。

【0177】本発明の液晶素子を表示パネル部に使用し、図4及び図5に示した走査線アドレス情報をもつ画像情報なるデータフォーマット及びSYNC信号による通信同期手段をとることにより、液晶表示装置を実現する。

【0178】図中、符号はそれぞれ以下の通りである。

101 強誘電性液晶表示装置

102 グラフィックスコントローラ

103 表示パネル

104 走査線駆動回路

105 情報線駆動回路

106 デコーダ

107 走査信号発生回路

108 シフトレジスタ

109 ラインメモリ

110 情報信号発生回路

111 駆動制御回路

112 GCPU

113 ホストCPU

114 VRAM

【0179】本発明の液晶素子を表示パネル部に使用し、図4及び図5に示した走査線アドレス情報をもつ画像情報なるデータフォーマット及びSYNC信号による通信同期手段をとることにより、液晶表示装置を実現する。

【0180】画像情報の発生は、本体装置側のグラフィックスコントローラ102にて行われ、図4及び図5に示した信号転送手段にしたがって表示パネル103に転送される。グラフィックスコントローラ102は、CPU(中央演算処理装置、以下GCPU112と略す)及びVRAM(画像情報格納用メモリ)114を核に、ホストCPU113と液晶表示装置101間の画像情報の管理や通信をつかさどっており、本発明の制御方法は主にこのグラフィックスコントローラ102上で実現されるものである。なお、該表示パネルの裏面には光源が配置されている。

## [0181]

【実施例】以下、実施例により本発明について更に詳細 に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるも のではない。

## 【0182】実施例1

 $2-{4-[2-(5-(5-(1-1))] 2-(5-(1-1))$  2-(5-(1-1))[2-(1-1)

[0183]

【化165】

$$C_6H_{19}CH \underbrace{\overset{CH_2OH}{CH_2OH}}_{CH_2OH} + \ \overset{O}{HOC} \underbrace{\overset{OH}{OH}}_{OH} \xrightarrow{C_6H_{18}} \underbrace{\overset{O}{O}}_{O}B - \underbrace{\overset{C}{O}}_{O}H$$

$$\left(C_{6}H_{13}\right)$$
  $C_{8}$   $C_{8}H_{2}$   $C_{8}$   $C_{8}H_{13}$   $C_{8}H_{1$ 

【 0 1 8 4 】 (工程 1) 2 ーヘキシルー 1,3 ープロ パンジオール (①) の製造

金属ナトリウム11.5gを無水エタノール250ml に溶解させ、50℃に昇温した後、マロン酸ジエチル8 2.5g(0.52mol)を滴下して加えた。次に臭 化ヘキシル82.5g(0.5mol)に滴下して加

全〇6時間無熱還流を行うと。反応降了後溶媒を留去し、水を加え、ジエチルエーテルで抽出した。得られたエーテル溶液を無水硫酸マグネシウムで乾燥後蒸留を行い、2-ヘキシルマロン酸ジエチル100gを得た。このうち、95g(0.4mol)の2-ヘキシルマロン酸ジエチルを乾燥ジエチルエーテル40mlに溶解さ

せ、水素化リチウムアルミニウム29g(0.77mo 1)を懸濁させた乾燥ジエチルエーテル溶液に5℃にて滴下して加えた。次に5時間加熱還流を行った後に氷冷し水を加え、酢酸エチルにて抽出した。得られた有機層を硫酸マグネシウムにて乾燥後蒸留にて精製し、52gの目的物を得た。b.p.125℃/3mmHg.収率68%。

【0185】 (工程2) 4-カルボキシフェニルボロン酸(②)の製造

マグネシウム 20.5g に乾燥テトラヒドロフラン 30 0 m 1 に溶解した 134g の p - プロモトルエン (0.79 m o 1) を室温にて滴下して加え、さらに 60 0 に昇温し 2 時間撹拌して反応させグリニヤール試薬を調製した。別にトリメトキシボラン 122g (1.2 m o

1)を乾燥テトラヒドロフラン600m1に溶解させた溶液を調製し、-70℃に冷却し先に得たグリニヤール 試薬を滴下して加えた。-70℃に保ち1時間撹拌した後、10%硫酸を420m1加えて加水分解を行った。 不溶物を濾取して除去し、残った溶液をジエチルエーテルにて抽出した。得られた有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し溶媒を留去して79gのp-トリルボロン酸を得た。

【0186】このうちの68g(0.5mol)を10%水酸化ナトリウム水溶液400mlに溶解させ次に水2.9リットルを加えた。この溶液に水5リットルに溶解させた過マンガン酸カリウム166g(1mol)を徐々に加え、室温で20時間撹拌した。次にエタノール200mlを加え50℃に昇温しさらに1時間撹拌した。反応終了後生成した二酸化マンガンを濾取して除き、溶媒を留去した。これに濃塩酸を加え酸性とし、析

出した結晶を濾取,水洗後水で再結晶を行い、41gの 目的物を得た。収率37%。

【0187】 (工程3) 4-{2-(5-ヘキシルー1,3,2-ジオキサボリニル)} 安息香酸(③)の製造

工程1で得た2ーヘキシルー1, 3-プロパンジオール (①) 9. 7g (60mmo1) と工程2で得た4-カルボキシフェニルボロン酸10g (60mmo1) を共沸脱水器を備えた反応容器中で7時間加熱還流した。反応終了後放冷し、析出した結晶を濾取しトルエンで再結晶を行って精製した。収率85%。

【0188】(工程4) 2-{4-[2-(5-ヘキ シルー1, 3, 2-ジオキサボリニル)]フェニル}-6-ヘキシルベンゾチアゾール (I-13) の製造 工程3で得た4-{2-(5-ヘキシル-1, 3, 2-ジオキサボリニル) } 安息香酸(③) 1.2 g (4 mm o 1) を塩化チオニル2.5mlに溶解させ、そこへジ メチルホルムアミド1滴を加え、4時間加熱還流を行っ た。反応終了後過剰の塩化チオニルを留去し酸塩化物を 得た。この酸塩化物に5-ヘキシル-2-アミノチオー ル塩酸塩0.96g(2.0mmol)を加え200℃ で30分間撹拌した。反応終了後放冷し水を加え、トル エンで抽出した。得られた有機層を無水硫酸ナトリウム で乾燥後溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラ フィー (移動相: トルエン) で精製した。さらに酢酸エ チルで再結晶を行い0.5gの目的物を得た。収率28 %。相転移温度(℃)

【0189】 【数2】

$$\begin{array}{c|c} C_{6}H_{18} & \bigcirc OH \\ \hline NH_{2} & \bigcirc C_{6}H_{13} & \bigcirc OH \\ \hline OH & O \\ \end{array}$$

$$CH_3$$
  $C_6H_{13}$   $C_6H_{13}$   $C_8H_{13}$ 

【0192】(工程1) N-(2-ヒドロキシ-5-ヘキシルフェニル) -4'-(5-ヘキシル-1,3, 2-ジオキサボリニル) ベンズアミド(④) の製造 実施例1工程3で得た4-(5-ヘキシル-1,3,2 -ジオキサボリニル) 安息香酸(③) 1 g (3.5 mm o 1) を塩化チオニル2m1に溶解させ、ジメチルホル ムアミド1滴を加え、4時間加熱還流を行った。反応終 了後過剰の塩化チオニルを留去し、酸塩化物を得た。こ の酸塩化物と5-ヘキシル-2-ヒドロキシアニリン 0. 67g (3. 5mmol) をジオキサン20mlに 溶解させ、次にピリジン1. 2ml (15mmol)を 加え80~90℃に昇温し、20分間撹拌した。反応終 了後生成物を水に注入し、析出した結晶を濾取しメタノ ールで再結晶を行い精製した。収量1.2g,収率73 %で目的物を得た。

【0193】(工程2) 5-ヘキシル-2-{4-

【0195】実施例3

(5-ヘキシル-1, 3, 2-ジオキサボリニル) フェ ニルベンゾオキサゾール(I-11)の製造

工程1で得たN-(2-ヒドロキシ-5-ヘキシルフェ (5-4)-4 - (5-4)ルー1, 3, 2-ジオキサ ボリニル) ベンズアミド (④) 1.1gとp-トルエン スルホン酸0.12gを1,2-ジクロロベンゼン20 mlに溶解させ、190~202℃に昇温し、50分間 撹拌した。反応終了後溶媒を留去し、シリカゲルカラム クロマトグラフィー (移動相:トルエン/酢酸エチル= 100/1) で精製し、さらにトルエン/メタノール混 合溶媒で再結晶を行い0.93gの目的物を得た。収率 88%。

相転移温度 (℃)

[0194]

【数3】

$$C_6H_{18}$$
  $C_6H_{18}$   $C_6H$ 

$$\stackrel{PPh_3}{\longrightarrow} C_0H_{18} \stackrel{O}{\longleftarrow} CN \stackrel{HCl}{\longrightarrow} C_0H_{18} \stackrel{O}{\longleftarrow} C \stackrel{NH}{\longrightarrow} NH_2 \cdot HCl$$

$$(CH_3)_{2-}N - CH = C - CHO$$

$$C_8H_{17}$$

$$C_8H_{18}$$

$$C_9H_{18}$$

【0197】(工程1)  $2-(4-\pi)$ ルバモイルフェニル) $-5-(\pi)$ キシルー1, 3,  $2-(\pi)$  で製造

実施例1の工程3で得た4-(5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリニル)安息香酸(③)5g(17mmol)を塩化チオニル10mlに溶解させジメチルホルムアミドを1滴加え4時間加熱還流を行った。反応終了後、過剰の塩化チオニルを留去し酸塩化物を得た。28%アンモニア水45mlを氷ー食塩浴で0℃付近に冷やして撹拌下前記の酸塩化物をテトラヒドロフラン90mlに溶かして少しずつ滴下した。滴下終了後室温で4時間30分撹拌した。次に反応物を水200mlに注入し析出した結晶を濾取し、水洗した後にアセトンで再結晶を行い、2.7gの目的物を得た。収率54%。

【0198】(工程2) 2-(4-シアノフェニル) -5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリナン(⑥) の製造

トリフェニルホスフィン4.8g(18mmo1)を四塩化炭素14mlに溶解させ、室温で撹拌している所へ工程1で得た2-(4-カルバモイルフェニル)-5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリナン(⑤)2.7gをテトラヒドロフラン10mlに懸濁させた状態で加え、50~52℃に昇温し3時間撹拌した。反応終了後、反応物を氷水で冷却し不溶物を濾取して除き、溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(移動相:トルエン/酢酸エチル=100/1)で精製し2.1gの目的物を得た。収率84%。

【0199】 (工程3) 4-{2-(5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリニル)} ベンズアミジン塩酸

(I-81) 塩(⑦)の製造

工程2で得た2-(4-シアノフェニル)-5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリナン(⑥)2gとエタノール0.4gを20mlのクロロホルムに溶解させ、氷ー食塩浴にて冷却下10分間塩酸ガスを吹きこみながら撹拌した。反応終了後5M水酸化ナトリウム水溶液100mlを加え析出した結晶を濾取し、塩化アンモニウム0.4g(7.7mmol)とエタノール6mlと水6mlを加え80℃に加熱,撹拌を30分間行い、放冷し、析出した結晶をアセトンで再結晶して精製した。収量0.73g,収率31%で目的物を得た。

【0200】(工程4) 5-ヘキシル-2-[4-(5-オクチル-2-ピリミジル)フェニル]-1,3,2-ジオキサボリナン(I-81)の製造工程3で得た4-[2-(5-ヘキシル-1,3,2-ジオキサボリニル)]ベンズアミジン塩酸塩(⑦)0.35g(1.1mmol)とβージメチルアミノーαーオクチルアクロレイン0.23g(1.1mmol)をメタノール5mlに溶解させ、9時間撹拌した後、反応物を氷水60mlに注入し、トルエンと酢酸エチルにて抽出した。得られた有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(移動相:トルエン/酢酸エチル=100/1)で精製し、トルエン/メタノール混合溶媒で再結晶を行い、0.22gの目的物を得た。収率47%相転移温度(℃)

【0201】 【数4】

Cryst. 
$$\frac{14}{12}$$
 S3  $\frac{137}{134}$  Iso

[0204]

す。

【0 2 0 2】<sub>実施例4</sub> S3: スメクチック A,C 相以外のスメクチック相(未同定)

実施例1で製造した例示化合物 (I-13)を含む下記 【0203】

化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Aを作成し

【化168】

構 造 式	重量部
$C_0H_{13}$ $\longrightarrow$ $OC_{12}H_{25}$	4.0
$C_{e}H_{17}$ $\longrightarrow$ $C_{e}H_{1e}$	8.0
$C_0H_{17}$ $\longrightarrow$ $OC_{10}H_{21}$	8.0
$C_8H_{19}$ $\longrightarrow$ $OC_8H_{17}$ $CH_3$	4.0
$C_{10}H_{21}O$ $C$	16.0
$C_eH_{13}$ $OC_eH_{17}$	20.0
$C_6H_{11}$ $C_6H_{11}$	5.0
$C_{\theta}H_{13}$ $C_{\phi}H_{\theta}$	5.0
$C_{11}H_{23}$ $\longrightarrow$ $O C S$ $C_4H_9$	6.7
$C_{11}H_{23}$ $C_4H_9$	3.3
$C_{10}H_{21} \longrightarrow N \longrightarrow OCH_2CHC_6H_{13} $	10.0
$C_6H_{13}$ $B$ $C_6H_{18}$	10.0

權 造 式 重量部 
$$C_8H_{17} - \bigcirc_N^N - \bigcirc_N - \bigcirc_N$$

$$\begin{array}{c|c} C_0H_{10}O \longrightarrow C O \longrightarrow OC_5H_{11} \\ O 2 0 8 \end{array}$$

8

$$C_8H_{17}$$
  $\longrightarrow$   $C$   $O$   $\longrightarrow$   $O$   $O$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_4$   $CH_5$   $CH_5$ 

$$C_8H_{17} \longrightarrow OC \longrightarrow CH_8$$

$$CH_0 CC_6H_{18}$$

$$CH_0 CC_6H_{18}$$

$$C_eH_{18}$$
 — OCH<sub>2</sub> — OCH<sub>2</sub> — 6

$$C_{12}H_{25} \xrightarrow{N} OCH_2 CHC_6H_{19}$$

【0209】更に、この液晶組成物Bに対して、以下に 示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶 組成物Cを作成した。

[0210] 【化171】

例示化合物 No.

構 造 式

重量部

$$I-17$$
  $C_8H_{17}$   $C_9H_{19}$   $C_9H_{19}$   $C_9H_{19}$ 

$$C_2H_5$$
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_3$ 
 $C_4$ 
 $C_5$ 
 $C$ 

【0211】2枚の0.7mm厚のガラス板を用意し、 それぞれのガラス板上にITO膜を形成し、電圧印加電 極を作成し、さらにこの上にSiO2を蒸着させ絶縁層 とした。ガラス板上にシランカップリング剤[信越化学 (株) 製KBM-602] 0. 2%イソプロピルアルコ ール溶液を回転数2000r.p. mのスピンナーで1 5秒間塗布し、表面処理を施した。この後、120℃に て20分間加熱乾燥処理を施した。

【0212】さらに表面処理を行なったITO膜付きの ガラス板上にポリイミド樹脂前駆体 [東レ(株) SP-510] 1. 5%ジメチルアセトアミド溶液を回転数2

91 000r. p. mのスピンナーで15秒間塗布した。成 膜後、60分間,300℃加熱縮合焼成処理を施した。 この時の塗膜の膜厚は約250Åであった。

【0213】この焼成後の被膜には、アセテート植毛布 によるラビング処理がなされ、その後イソプロピルアル コール液で洗浄し、平均粒径 2 μ mのアルミナビーズを 一方のガラス板上に散布した後、それぞれのラビング処 理軸が互いに平行となる様にし、接着シール剤 [リクソ ンボンド (チッソ (株)) ]を用いてガラス板をはり合 わせ、60分間、100℃にて加熱乾燥しセルを作成し

【0214】このセルに液晶組成物Cを等方性液体状態で注入し、等方相から20℃/hで25℃まで徐冷することにより、強誘電性液晶素子を作成した。このセルのセル厚をベレック位相板によって測定したところ約2μmであった。

【0215】この強誘電性液晶素子を使って自発分極の大きさPsとピーク・トウ・ピーク電圧Vpp=20V

実施例5で混合した液晶組成物Bをセル内に注入する以 外は全く実施例5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作

成し、光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示

応答速度

応答速度

25℃

40℃

【表1】

[0216]

10℃ 525μsec

262μsec

143 μ s e c

の電圧印加により直交ニコル下での光学的な応答(透過

光量変化0~90%)を検知して応答速度(以後、光学 応答速度という)を測定した。その測定結果を次に示

す。

す。

[0218]

【表2】

25℃

40℃

653μsec

- F 0

 $317 \mu sec$   $159 \mu sec$  で混合し、液晶組成物Dを作成した。

[0220]

【化172】

【0219】 実施例6

【0217】比較例1

実施例5で使用した例示化合物 I-11,17,27の かわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部

例示化合物 No.

構造式

重量部

90

$$I-7 \qquad C_8H_7 - \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} B - \begin{array}{c} \\ \\ \\ \end{array} C_8H_{17} \qquad \qquad 2$$

$$I-20 \qquad C_9H_{19} - OB - OB - C_8H_{17} \qquad \qquad 4$$

B 【0221】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例 5 と同様の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果

10℃

 $536\mu sec$ 

果

を次に示す。 【0222】

【表3】

40℃

25°C 266μsec

148μsec

で混合し、液晶組成物Eを作成した。

[0224]

【化173】

応答速度 【0223】実施例7

実施例5で使用した例示化合物 I-11,17,27の かわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部

91

$$I - 58$$
  $C_5H_{11} \longrightarrow C_4H_9$   $C_4H_9$  4

$$I-61$$
  $C_8H_{17}$   $OC_8H_{18}$   $OC_6H_{18}$   $OC_6H_{18}$ 

$$I - 70 \qquad C_6H_{13} - \bigcirc B - \bigcirc CO - \bigcirc C_3H_7 \qquad 2$$

B 【0225】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例5 と同様の方法で光学応答速度を測定した。測定結果を次

10℃

 $579\mu sec$ 

に示す。 [0226]

【表4】

25℃ 40℃ 290 μ s e c  $152 \mu sec$ 

応答速度 【0227】実施例8

[0228] 【化174】

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Fを作 成した。

[0229]

組成物Gを作成した。

92

$$I-15$$
  $C_8H_{11}$   $O_8$   $C_9H_{10}$   $O_8$ 

$$I - 50 \quad C_4H_9 \quad - \bigcirc B \quad - \bigcirc B \quad \bigcirc CF_3$$

$$OCCH_2CHC_6H_{13} \quad 2$$

$$I - 83 \qquad C_4H_9 \longrightarrow OB \longrightarrow OOD \longrightarrow$$

F 【0232】液晶組成物Gをセル内に注入する以外は全 く実施例5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

10℃

応答速度 567μsec

【0234】比較例2

実施例8で混合した液晶組成物Fをセル内に注入する以外は全く実施例5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示

10℃

応答速度 668 μ s e c

【0236】実施例9

実施例 8 で使用した例示化合物 I-15, 50, 83 のかわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部

[0233]

【表 5 】

25°C 40°C 299μsec 162μsec

す。 す。

[0235]

【表 6 】

25℃

3 4 0 μ s e c 1 8 2 μ s e c

で混合し、液晶組成物Hを作成した。

40℃

[0237]

【化177】

$$I-4$$
  $C_7H_{15}$   $C_{10}H_{21}$  2

$$I - 9$$
  $C^{11}H^{53} - OB - OCH^{10}$  3

$$I-40 \qquad C_{10}H_{21} - OB - OB - CH_2 + CH_2 + CH_2 + CHCH_3$$

F 【0238】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例 5 と同様の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果

10℃

応答速度 594μsec

【0240】実施例10

実施例8で使用した例示化合物 I-15,50,83のかわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量部

を次に示す。

[0239]

【表 7】

25℃ 40℃

313 μ s e c 168 μ s e c で混合し、液晶組成物 J を作成した。

[0241]

【化178】

例示化合物 No.

構造式

重量部

92

$$I - 90 \qquad C_{3}H_{7}OC + CH_{2})_{2} \xrightarrow{O} B \xrightarrow{N} C_{8}H_{17} \qquad 2$$

F 【0242】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例5 90 と同様の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

[0243]

[0246]

【表8】

10℃ 25℃ 応答速度 623μsec 322μsec 173μsec

40℃

【0244】実施例11

[0245]

下記化合物を下記の重量部で混合し、液晶組成物Kを作

【化179】

成した。

構造式	在量重
$C_7H_{15}$ — $\bigcirc N$ — $\bigcirc N$ — $\bigcirc OC_9H_{19}$	12
$C_{11}H_{23}$ $\longrightarrow$ $OC_6H_{13}$	10
$C_8H_{17}$ $\longrightarrow$ $O \leftarrow CH_2 \rightarrow CH_2H_5$ $CHC_2H_5$	10
$C_{10}H_{21}$ $\longrightarrow$ $O \leftarrow CH_2 \rightarrow_{4}$ $CHOCH_3$	3
$C_8H_{17}$ $\longrightarrow$ $OC_6H_{13}$	8
$C_{e}H_{1s}O$ $O$ $C$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$	4
$C_3H_7$ $\longrightarrow$ $C_{11}H_{23}$	6
$C_8H_{17}$ $H$ $C$ $O$ $N$ $C_{11}H_{28}$	2
$C_0H_{11}$ $\longrightarrow$ $C_{11}H_{23}$	8
$C_{10}H_{21}O \xrightarrow{C} C \xrightarrow{C} O \xrightarrow{C} OCH_2 CHC_2H_5$ $(4k 1 8 0)$	15

構 造 式

**部量重** 

$$C_4H_9$$
 —  $CH_2O$  —  $C_6H_{18}$  7

$$C_6H_{11}$$
 —  $CH_2O$  —  $C_6H_{18}$  7

$$C_9H_{19}O$$
 — OCH<sub>2</sub> — OCH<sub>2</sub> —  $C_7H_{15}$  4

$$C_{12}H_{25} \longrightarrow N \longrightarrow O C CHCHC_2H_5$$

$$0 \times *$$

$$0 \times *$$

【0247】更に、この液晶組成物Kに対して、以下に 示す例示化合物を各々以下に示す重量部で混合し、液晶 [0248]

【化181】

組成物しを作成した。

例示化合物 No.

構造式

重量部

92

$$I - 37$$
  $C_{11}H_{23} - C_{5}H_{11}$  4

$$I - 42$$
  $C_2H_5OCHCH_2$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$   $C_{10}H_{21}$ 

K 【0249】液晶組成物Lをセル内に注入する以外は全

[0250]

く実施例5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 光学応答速度を測定した。その測定結果を次に示す。

【表9】

10℃

25℃

40℃

応答速度

 $648\mu sec$ 325 μ s e c  $173 \mu \, sec$ 

## 【0251】比較例3

実施例11で混合した液晶組成物Kをセル内に注入する 以外は全く実施例5と同様の方法で強誘電性液晶素子を 作成し、光学応答速度を測定した。その測定結果を次に

10℃

応答速度

784 μ s e c

【0253】実施例12

実施例11で使用した例示化合物 I-54,37,42 のかわりに以下に示す例示化合物を各々以下に示す重量 示す。

[0252]

【表10】

25℃

40℃

 $373\mu sec$ 

 $197 \mu sec$ 部で混合し、液晶組成物Mを作成した。

[0254]

【化182】

例示化合物 No.

構造式

重量部

 $91^{\circ}$ 

$$I - 43$$
  $C_{11}H_{23} - O_{B} - O_{G}H_{13}$  3

$$I - 65$$
  $C_9H_{19}$   $\longrightarrow$   $OCH_2$   $\longrightarrow$   $C_6H_{18}$   $\longrightarrow$   $OCH_2$ 

【0255】この液晶組成物を用いた以外は全く実施例 5と同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例5 と同様の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果

10℃

応答速度

688 µ s e c

【0257】実施例4~12より明らかな様に、本発明 による液晶組成物 C, D, E, G, H, J及びL, Mを 含有する強誘電性液晶素子は、低温における作動特性、 高速応答性が改善され、また応答速度の温度依存性も軽 滅されたものとなっている。

【0258】実施例13

実施例5で使用したポリイミド樹脂前駆体1.5%ジメ

100

応答速度

 $558\mu sec$ 

【0260】実施例14

実施例5で使用したSiO2を用いずに、ポリイミド樹 脂だけで配向制御層を作成した以外は全く実施例5と同 様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、実施例5と同様

10℃

応答速度  $550\mu sec$ 

【0262】実施例13,14より明らかな様に、素子

を次に示す。

[0256]

【表11】

25℃

40℃

 $340\mu$ sec  $180 \mu sec$ 

チルアセトアミド溶液に代えて、ポリビニルアルコール 樹脂 [クラレ (株) 製PUA-117] 2%水溶液を用 いた他は全く同様の方法で強誘電性液晶素子を作成し、 実施例5と同様の方法で光学応答速度を測定した。その 測定結果を次に示す。

[0259]

【表12】

25℃

40℃

296 μ s e c  $160 \mu sec$ 

の方法で光学応答速度を測定した。その測定結果を次に 示す。

[0261]

【表13】

25℃

40℃

 $158 \mu sec$ 292 μ s e c

構成を変えた場合でも本発明に従う強誘電性液晶組成物